PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

01-180854

(43)Date of publication of application: 18.07.1989

(51)Int.CI.

CO7C 69/54 C07C147/10 C07C147/14 CO7C149/36 CO8F 20/12 CO8F 20/12 CO8F 20/30 CO8F 20/38

(21)Application number: 63-004808

(71)Applicant:

CANON INC

(22)Date of filing:

14.01.1988

(72)Inventor:

TOSHIDA YOSHI

(54) ACRYLIC ACID ESTER FOR OPTICAL USE

(57)Abstract:

NEW MATERIAL:An acrylic acid ester for optical use expressed by formula (X is CH3, OR, SR, SOR or SO2R; R is 1W18C aliphatic or aromatic hydrocarbon group; n is 1W3).

EXAMPLE: 4-2'-Methoxybiphenyl acrylate.

USE: It gives a cured product having low hygroscopicity and excellent transparent and is useful as an optical material. Since the compound is usually solid at room temperature, it is polymerized and cured by heating and melting the compound, adding a polymerization initiator to the molten material and subjecting to conventional curing process such as thermal polymerization or photo-polymerization. When the compound has high melting point, it is mixed and dissolved in other liquid acrylate monomer or styrene monomer and cured by polymerizing in the same manner as the above process for the polymerization of the compound having low melting point.

PREPARATION: The compound of formula can be produced by reacting a corresponding hydroxybiphenyl derivative with acryloyl chloride in the presence of a hydrochloride acid capturing agent.

$$c H = c H c O - O - O$$

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C): 1998,2003 Japan Patent Office

19日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

②公開特許公報(A) 平1-180854

⑤Int Cl.⁴ ·	識別記号	庁内整理番号	❷公開	平成1年(1989	9)7月18日
C 07 C 69/5 147/1 147/1 149/3	0 4	8018-4H Z-8217-4H G-8217-4H G-8217-4H			
# C 08 F 20/1		8620-4 J		•	
20/3 20/3	0 101	8620-4」審査請求	未請求	青求項の数 1	(全4頁)

匈発明の名称 光学用アクリル酸エステル

②特 願 昭63-4808

20出 願 昭63(1988)1月14日

砂発 明 者 土 志 田 嘉 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キャノン株式会社内

砂出 願 人 キャノン株式会社 東京都大田区下丸子3丁目30番2号

砂代 理 人 弁理士 若 林 忠

明 和 和

1. 発明の名称

光学用アクリル酸エステル

2. 特許請求の範囲

1. 下式

$$C H_2 = C H C O - \bigcirc X D$$

で示される光学用アクリル酸エステル。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は、低吸湿率であり且つ透明性に優れた 光学用高分子材料を提供する新規な光学用アクリ ル酸エステルに関する。

(従来の技術)

従来、ブラスチックレンズ用のモノマー材料と

してジエチレングリコールピスアリルカーボネート (DGBC) が市販されており、眼鏡レンズを中心とした用途に使用されている。しかしながら、DGBCの重合硬化物は吸電率が2%と大きく、湿度変化による光学定数への影響が大きいため、精密な光学用部品としての用途には適していない。また屈折率も1、5と低いため、レンズの肉厚が厚くなるという制約もある。

そのため、吸湿率の低いモノマーとしてシクロヘキシル基、シクロペンタジエン誘導体やノルボルネン誘導体などの脂類式構造を有するアクリル酸エステルが開発されており、これらの注型重合硬化物では吸湿率は0.3%程度とDGBCに比べると低い値であるが、なお充分とは言えずさらに低いものが望まれていた。他のモノマーの例として、次式で示されるアクリル酸エステルがある(例えば特開昭61~127712号公報)。

このモノマーの注型重合硬化物は吸還率が0.1

~ 0 . 2 % 程度と低く、また屈折率も 1 . 6 と高いため前記した点に関して望ましいものである。しかしながら、その硬化物は半透明であり光学材料として好ましくない。これは重合した高分子鎖が配向した結果で、例えば European Polymer Journal 10巻585~591ページに重合体の性質として示されている。

(発明が解決しようとする課題)

本発明は上記のような問題点を解決すべくなされたもので、重合後の硬化物の吸湿率が小さく、かつ透明性に優れ、往型成形が可能なアクリル酸エステルモノマーを提供することを目的とする。 (課題を解決するための手段)

すなわち、本発明は次式で示される光学用アク リル酸エステルに関する。

(式中、Xは-CHa, -OR, -SR,

3

等が挙げられる。

これらのアクリル酸エステルは、通常室温で固体で得られるため、その融点が低い場合には加熱して溶融させ、重合関始剤を添加混合した後、加熱重合・光重合等公知の方法で硬化可能であり、融点が高い場合には他の被状アクリル酸エステル系モノマーやスチレン系モノマー等に混合溶解さ

- S O R . - S O 2 R を表わし、R は炭素数 1 ~ 1 8 の脂肪族または芳香族炭化水素基、n は 1 ~ 3 の整数を表わす。)

上記のアクリル酸エステルは、対応するヒドロキシピフェニル誘導体とアクリル酸クロライドとの反応は、適常ピリの反応により得られる。この反応は、適常ピリウン、トリエチルアミン、水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウムなどの塩酸補獲剤の共存下で行なわれる。反応溶媒は炭化水素系。ケトン系、ハロゲトの皮化水素系などが使用される。また水酸でよる。 2 相系でも反応が行なえる。

上記のアクリル酸エステルの具体例としては、

$$CH_{2} = CHCO \longrightarrow CH_{3}$$

$$CH_{2} = CHCO \longrightarrow CH_{3}$$

$$CH_{3} = CHCO \longrightarrow CH_{3}$$

4

せ、上記と同様にして重合硬化させることができ る。

以下、実施例により本発明を具体的に説明する。

実施例 1

(I)を60℃に加熱し、光重合関始利として、光重合関始利として、 光重合関始利として、 2000円のでは、 300円のでは、 300円のでは、 300円のでは、 45℃、 相対程度 95%に 保った 600円の 200円の 200円の

また、作成した柱型板の厚み方向の分光透過率 を御定した結果を第1図に示す。

実施例2

4-(2'-メトキシフェニル)-フェノールの代わりに4-(2'-メチルチオフェニル)-フェノール21.7gを用いた他は、実施例1と同様の操作を行ない、4-2'-メチルチオビフェニルアクリレート(II)17gを得た。第1

7

1 と同様の方法で注型板を作成し、吸爆撃変化・ 透過率を測定した結果を第 2 表・第 1 図に示す。 比較例 1

4 - フェニルフェノールより実施例1と間様の 操作により4 - ピフェニルアクリレート (V)を 得た。

(V)より実施例1と同様の方法で注型板を作成し、吸湿率変化・透過率を測定した結果をそれ ぞれ第2表・第1図に示す。 表に分析結果を示す。(Ⅱ)より実施例1と同様の方法で注型板を作成し、同様の方法で吸復率変化・透過率を測定した結果をそれぞれ第2表・第1図に示す。

実施例 3

4-〈2'-メトキシフェニル〉-フェノールの代わりに4-〈2'-メチルフェニル〉-フェノール18.3gを用いた他は、実施例1と同様にして、4-2'-メチルピフェニルアクリレート(凹)16gを得た。第1表に分析結果を示す。実施例1と同様の方法で注型板を作成し、吸湿率変化・透過率を測定した結果を第2表・第1図に示す。

实施例 4

4 ~ (2 * - メトキシフェール) - フェノールの代わりに4 ~ (2 * . 4 * . 6 * - トリメチルフェニル) - フェノール21 . 3 gを用いた他は、実施例1と同様にして、4 ~ 2 * . 4 * . 6 * - トリメチルピフェニルアクリレート(Ⅳ) 18gを得た。第1表に分析結果を示す。実施例

8

		*	
化合物	融点 (T)	元素分析值 C(%) H(%)	th NNR & 值 (ppm) (CDC1s格媒)
(1)	51~53	75.49 5.43 (理論値 75.57 5.55)	3.7(3H) 6.0, 6.2~6.4, 6.7 (各1H) 7.1 ~7.8 (8H)
()	40~42	70.82 5.11 (理論値 71.08 5.22)	2.4(3H) 6.0, 6.2~6.4, 6.7 (各1H) 7.0 ~7.7 (8H)
(日)	56~58	80.70 5.90 (理論值 80.85 5.92)	2.3 ~2.4 (3H) 6.0, 6.2~6.4, 6.7 (在1H) 7.1 ~7.6 (8H)
(IV)	65~67	81.20 6.75 (理論値 81.17 6.81)	2.2 ~2.4 (9H) 6.0, 6.2~6.4, 6.7 (各1H) 7.1 ~7.6 (8H)

第 2 寿

No.	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	比較例1
吸湿率(対	0.15	0.16	0.15	0.13	0.15

(発明の効果)

以上説明したように、本発明の光学用アクリル 酸エステルは吸湿率が小さく、透明性に優れた便 化物を与え、光学材料として極めて優れた特性を 示す。

4. 図面の簡単な説明

第1 図は光学用アクリル酸エステルから作成した注型板の分光透過率測定結果を示す図である。

1: 実施倒1, 3

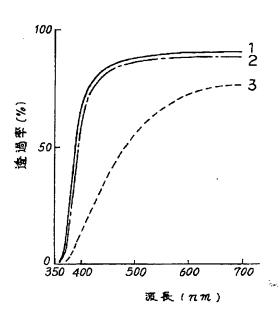
2:実施例2.4

3:比較例1

特許出願人 キヤノン株式会社

代理人 若林 忠

1 1



第 1 図